



















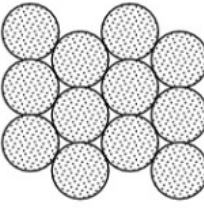



1. Atomes

1 H 	7 N  <i>azote</i>	13 Al 	26 Fe 
2 He  <i>helium</i>	8 O 	17 Cl  <i>chlore</i>	29 Cu
6 C 	11 Na  <i>sodium</i>	18 Ar  <i>argon</i>	30 Zn

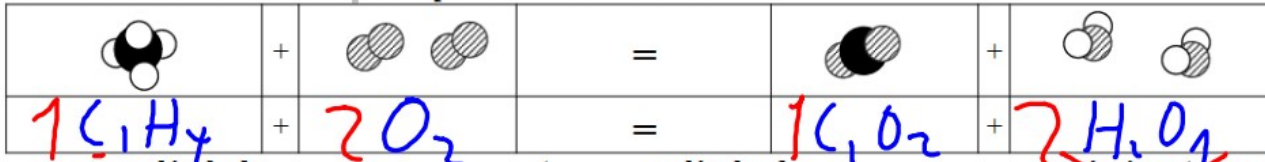
2. Formules de quelques espèces chimiques : Compléter le tableau ci-dessous avec les formules.

Molécule	Formule	Molécule	Formule	Molécule	Formule
 <i>γ</i>	Eau H_2O H_2O_1	 <i>γ</i>	Dihydrogène H_2		Chlorure d'hydrogène H_1Cl_1
 <i>γ</i>	Dioxyde de carbone CO_2	 <i>γ</i>	Dioxygène O_2		Argon Ar_2
	Propane C_3H_8		Méthane CH_4	 <i>γ</i>	Diazote N_2
	Éthanol $C_2H_6O_1$		Aluminium Al		Ammoniac N_1H_3



3. Réactions

3.1 Combustion du méthane : Compléter avec les formules.



..... molécule de et molécules de réagissent pour donner molécules de et molécules

Nombre d'atomes de carbone dans les réactifs : dans les produits :

Nombre d'atomes d'hydrogène dans les réactifs : dans les produits :

Nombre d'atomes d'oxygène dans les réactifs : dans les produits :

3.2 Combustion du propane : Compléter en ajoutant les molécules manquantes, puis avec les formules.



R

P

